|  |
| --- |
| **Concepto:** Combinación de un metal con el oxigeno.  **Fórmula:** Siempre se escribe primero el símbolo del metal y después la del oxígeno.  **Nomenclatura:** Los óxidos básicos se nombran según el número de oxidación o valencia de cada elemento, teniendo en cuenta que el oxígeno siempre va a actuar con valencia -2. Para nombrar los óxidos básicos se han desarrollado tres sistemas:   * *Sistema tradicional:* este sistema usa prefijos y sufijos según el número de oxidación con el cual trabaja el elemento y la cantidad de valencias.   <http://lh4.ggpht.com/-jSnkjVGNq28/Tpeh2yZRQBI/AAAAAAAABsk/3l31R5CxQUA/13-10-2011%25252021.10.38%2525203%25255B11%25255D.gif?imgmax=800>  **Óxido** + prefijo (*nombre del metal*) + sufijo   * *Sistema Stock Werner*: hace evidente el numero de oxidación del elemento.   **Óxido de** (nombre del metal) + (valencia del elemento en números romanos y paréntesis).   * *Sistema IUPAC*: Utiliza prefijos (mono-, di-, tri, tetra-, penta-, hexa-, hepta-.)   para nombrar la cantidad de átomos de cada elemento presentes en la molécula.  (Prefijo) +**óxido de** (prefijo) (nombre del elemento) |

anhídrido + hipo-, per- (nombre del no metal) + -oso, -ico.

Para nombrar a los óxidos básicos, Hay tres tipos de nomenclatura: tradicional, por atomicidad y por numeral de [Stock](http://es.wikipedia.org/wiki/Alfred_Stock).